

1. Palanki M.S.S, Erdman P.E., Ren M. et al. // Bioorg. Med. Chem. Lett. 2003. V. 13. P. 4077–4080.

2. Sharif M., Opalach J., Langer P. et al. // RSC Advances. 2014. V. 4. P. 8–17.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФИ (грант № 14-03-00340) и Совета по грантам Президента РФ (грант НШ-3656.2014.3).

АМИНОЛИЗ БУТИЛОВЫХ ЭФИРОВ ГЕТАРИЛУКСУСНЫХ КИСЛОТ АМИНОПОЛИОЛАМИ

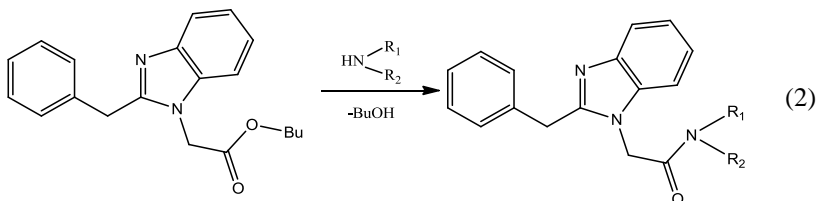
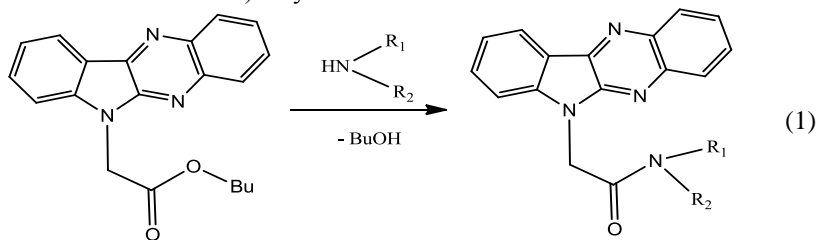
Кометиани И.Б., Кудрявцева Т.Н., Кобыльской С.Г., Процевская А.В.

Курский государственный университет
305000, г. Курск, ул. Радищева, д. 33

Производные индола, хиноксалина и бензимидазола находят широкое применение в качестве лекарственных препаратов с широким спектром активности. Некоторые аминопиолы также используются в фармацевтике, например, в качестве детоксицирующих средств (N-метилглюкамин или 1-дезоксид-1-(метиламино)-D-глюцитол), выступают в качестве антацидов системного действия (трисамин или трис(гидроксиметил)метанамин). Аминопиолы применяют при изготовлении водорастворимых форм некоторых лекарственных веществ кислого характера (циклоферон) [1].

С целью поиска новых физиологически активных производных дибазола и индолхиноксалина, обладающих высокой биологической доступностью, исследованы реакции аминопиолиза бутил-2-(6H-индоло[2,3-b]хиноксалин-6-ил)ацетата (уравнение 1) [2] и бутил-2-(2-

бензил-1Н-бензо[d]имидазол-1-ил)ацетата (уравнение 2) некоторыми аминопиолилами (диэаноламинои, трис(гидроксиетил)метанаминои, N-метилглюкаминои) в бутаноле:



Структура полученных амидов подтверждена методами ИК-спектроскопии и хроматомасс-спектрометрии.

Методом тонкослойной хроматографии с денситометрией были определены константы скорости реакции аминолита при различных температурах и рассчитаны энергии активации. Найдено, что скорость аминолита определяется характером аминопиолиа и является максимальной для N-метилглюкамина и минимальной для трис(гидроксиетил)метанамина. Показано, что гетарильный фрагмент, связанный с остатком уксусной кислоты, не оказывает значительного влияния на кинетические характеристики реакции аминолита в изученных условиях.

1. Машковский М.Д. Лекарственные средства. М., 2010. 1216 с.

2. Кометиани И.Б., Кобыльской С.Г., Кудрявцева Т.Н. Аммонолиз бутил-2-(6H-индоло[2,3-b]хиноксалин-6-ил)ацетата аминопиолилами // Учен. зап. : Электрон. науч. журн. Курск. гос. ун-та. 2013. № 3 (27), ч. 2. URL: <http://www.scientific-notes.ru/pdf/032-015.pdf> (дата обращения: 15.03.2014).

Работа выполнена при финансовой поддержке Министерства образования и науки РФ.